

CLIPPEDIMAGE= JP409192937A  
PAT-NO: JP409192937A  
DOCUMENT-IDENTIFIER: JP 09192937 A  
TITLE: SURFACE TREATING METHOD BY SUBMERGED ELECTRIC  
DISCHARGE

PUBN-DATE: July 29, 1997

INVENTOR-INFORMATION:

NAME

SAITO, NAGAO

MORI, NAOTAKE

SUNADA, HIRONAO

MAGARA, TAKUJI

GOTO, AKIHIRO

ASSIGNEE-INFORMATION:

NAME

COUNTRY

RES DEV CORP OF JAPAN

N/A

SAITO NAGAO

N/A

MORI NAOTAKE

N/A

MITSUBISHI ELECTRIC CORP

N/A

APPL-NO: JP08005560

APPL-DATE: January 17, 1996

INT-CL\_(IPC): B23H009/00

ABSTRACT:

PROBLEM TO BE SOLVED: To form a deposited layer having strong adhesive force on the front surface of an iron steel, a cemented alloy, or the like by using a material in which the powder containing metal halide compound powder is formed as a discharge electrode, and generating electric discharge between the electrode and a work piece in liquid in which carbon exists.

SOLUTION: A submerged electric discharge deposited front surface by a TiH<SB>2</SB> powder electrode is composed of Ti and TiC and bonded to a cemented alloy front surface of a base material without

containing any oxide.

In the reaction with the base material surface in electric discharge, since the temperature of the cemented front surface instantaneously reaches the boiling point of the material, the deposited Ti and TiC can be diffused and fused to the base material side. The component composition from the boundary surface to the base material to the front surface of the deposited layer is Ti and TiC, and the boundary surface and the front surface are bonded without containing any oxide. This Ti component of the topmost front surface part of the deposited layer is oxidized in the air into  $\text{TiO}_2$ , however, the inside is Ti with activity.

COPYRIGHT: (C)1997, JPO

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開平9-192937

(43) 公開日 平成9年(1997)7月29日

(51) IntCl<sup>6</sup>

B 2 3 H 9/00

識別記号

庁内整理番号

F I

B 2 3 H 9/00

技術表示箇所

A

審査請求 未請求 請求項の数12 O L (全 11 頁)

(21) 出願番号 特願平8-5560

(22) 出願日 平成8年(1996)1月17日

(71) 出願人 390014535

新技術事業団

埼玉県川口市本町4丁目1番8号

(71) 出願人 000173289

斎藤 長男

愛知県春日井市岩成台9丁目12番地12

(71) 出願人 591135853

毛利 尚武

愛知県名古屋市天白区八事石坂661-51

(71) 出願人 000006013

三菱電機株式会社

東京都千代田区丸の内二丁目2番3号

(74) 代理人 弁理士 宮田 金雄 (外3名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 液中放電による表面処理方法

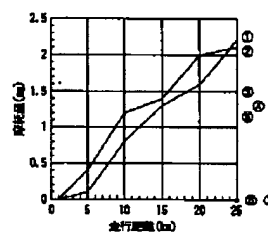
(57) 【要約】

【課題】 従来、強固な密着力を持った被覆層を形成することが出来なかった超硬合金などの金属表面に、密着力が強固でかつ優れた性状を持った被覆層を形成する放電加工を用いた表面処理方法を得る。

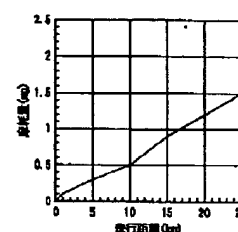
【解決手段】 金属の水素化合物粉末を含んだ粉末を成形したものを放電電極として用い、電極と被加工物間に炭素の存在する液中で放電を発生させ、被加工物表面に被覆層を形成する。

摩擦摩耗試験結果

(a) 放電 (超硬材 GT130)



(b) イオンミキシング (超硬材 GT130)  
TiN + Ti2N 膜厚 2 μm  
硬度 HV3500 程度  
—— Ion-mixing



- ①② 新加工した未処理表面  
③④ Ti 金属電極による放電処理によるもの  
③ TiH<sub>2</sub> 圧粉体電極による放電処理によるもの  
④ TiH<sub>2</sub> + TiB<sub>2</sub> 圧粉体電極による放電処理によるもの

摩擦試験条件

摩擦試験 (大越式ピンディスク方式)  
ピン形状: 7.98mm φ (0.5cm)  
押付け力: 0.5kgf によって押付け圧力 1kgf/cm<sup>2</sup>  
摩擦速度: 1m/s  
ディスク材: SK-3  
雰囲気: 大気中

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 金属の水素化合物粉末を含む粉末を成形したものを放電電極として用い、炭素の存在する液中で上記電極と被加工物間に放電を発生させ、上記被加工物表面上に上記金属の化合物を含む表面層を形成することを特徴とする液中放電による表面処理方法。

【請求項2】 金属の水素化合物粉末を含む粉末を成形したものを放電電極として用い、熱分解して炭素を生ずる高分子材料の存在する液中で上記電極と被加工物間に放電を発生させ、上記被加工物表面上に上記金属の化合物を含む表面層を形成することを特徴とする液中放電による表面処理方法。

【請求項3】 請求項1または2いずれかに記載の液中放電による表面処理方法において、水素化合物として電極に含まれる金属が遷移金属であることを特徴とする液中放電による表面処理方法。

【請求項4】 金属の水素化合物粉末に他の金属、炭化物、窒化物、ほう化物粉末を混合して成形したものを液中放電の電極として用い、炭素の存在する液中で上記電極と被加工物間で放電を発生させ、上記被加工物表面上に高硬度の化合物を含む表面層を形成することを特徴とする液中放電による表面処理方法。

【請求項5】 金属の水素化合物粉末に他の金属、炭化物、窒化物、ほう化物粉末を混合して成形したものを液中放電の電極として用い、熱分解して炭素を生ずる高分子材料の存在する液中で上記電極と被加工物間で放電を発生させ、上記被加工物表面上に高硬度の化合物を含む表面層を形成することを特徴とする液中放電による表面処理方法。

【請求項6】 請求項2または5いずれかに記載の液中放電による表面処理方法において、熱分解して炭素を生ずる高分子材料が鉱物性油脂もしくは植物性油脂であることを特徴とする液中放電による表面処理方法。

【請求項7】 請求項1ないし6いずれかに記載の液中放電による表面処理方法において、電極材料にジルコン、バナジウム、ニオブ、タンタルの粉末を1種もしくは複合して加えたものを成形して電極として用い、この電極と被加工物間で放電を発生させ、上記被加工物表面上に高靱性の表面層を形成することを特徴とする液中放電による表面処理方法。

【請求項8】 請求項1ないし7いずれかに記載の液中放電による表面処理方法において、被加工物と同種の金属粉末を加えたものを成形して電極として用い、この電極と被加工物間で放電を発生させ、上記被加工物の表面の性状を向上することを特徴とする液中放電による表面処理方法。

【請求項9】 請求項1ないし7いずれかに記載の液中放電による表面処理方法にて被加工物表面に表面層を形成した後、非消耗電極を用いて2次加工を行い、上記表面層の物性を向上させることを特徴とする液中放電による

る表面処理方法。

【請求項10】 請求項9記載の液中放電による表面処理方法において、非消耗電極がグラファイト、銅、タングステン、銀タングステン、銅タングステン、タングステンカーバイドの何れかであることを特徴とする液中放電による表面処理方法。

【請求項11】 請求項1ないし10いずれかに記載の液中放電による表面処理方法において、被加工物が非鉄金属であることを特徴とする液中放電による表面処理方法。

【請求項12】 請求項1ないし10いずれかに記載の液中放電による表面処理方法において、被加工物が超合金であることを特徴とする液中放電による表面処理方法。

## 【発明の詳細な説明】

## 【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は、金属材料や導電性セラミックス材料の上に、耐摩耗性あるいは耐蝕性の著しく高い材料を高密着度の基に堆積コーティングする技術に関するもので、金型、工具、もしくは機械部品等に優れた上記の特性を与える表面処理技術に関するものである。

## 【0002】

【従来の技術】液中放電によって金属材料等の表面を堆積コーティングして、耐蝕性・耐摩耗性を与える技術は、既に我々によって特許出願され公知となっている。それらの公知となった技術の骨子は次の通りである。

(1) WCとCoの粉末を混合して圧縮成形した電極で液中放電を行う。この時一度堆積加工を行った後、別の電極(例えば銅電極、グラファイト電極)によって、再溶融放電加工を行って、より高い硬度と高い密着性を得る方法である。

(2) チタン(以下Ti)のように加工液が熱分解して発生する炭素と高温化学反応を起こし、TiがTiC(チタンカーバイド)となって極めて高硬度の物質となって、堆積コーティングさせる液中放電表面処理方法である。この時、Co(コバルト)のようなバインダーとなりうる金属を圧縮成形材料の中に添化している。

【0003】以下、従来技術について図1を用いて説明する。WC-Co(タングステンカーバイド-コバルト)の混合圧粉体電極を用いて、被処理材料(母材S50C)に液中で放電加工を行い堆積させる(1次加工)。次いで銅電極のような、それほど消耗しない電極によって再溶融加工(2次加工)を行う。1次加工の堆積のままでは、組織は硬度もHv=1410程度であり、また空洞が多かったが、2次加工の再溶融加工によって被覆層の空洞がなくなり、硬度もHv=1750と向上している。(図2)

【0004】これらの方法は鋼材に対しては高い密着度の基によく堆積し、同一成分のWC+CoまたはTiC

+Coの焼結超硬合金よりは、50%程度高い硬度を示す。例えばWC70、Co30の通常の超硬合金工具の硬度はHv=850~950であるが、これと同一成分からなる超硬合金の放電加工処理表面では2次加工終了後でHv=1710である。

【0005】しかしながら従来方法においては、超硬合金バイトのような焼結材料の表面には、強固な密着力を持った被覆層を形成することは困難であり、さらに被覆層の付着強度にも大きなバラツキがある。

【0006】従来技術が鉄鋼表面には被覆層をよく堆積するが、超硬合金などの表面には被覆層を強固に堆積できない理由を述べる。ここでは、Ti及びその混合物による堆積コーティングが、この発明の主要な項目になるので、Tiについて、これらの現象を述べることにする。

【0007】Tiは、融点が1800℃、沸点は3000℃以上の金属である。常温で空気中にある状態では、薄い緻密な酸化被膜(Ti-O<sub>2</sub>)に覆われており、化学的にも安定である。これは、アルミニウムが緻密な酸化膜Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>に覆われているのと似ている。そこでTiの粉末を圧縮成形して放電加工の電極(以下圧粉体電極という)として使用すると次のような現象を生ずる。放電が電極面と被処理面との間に生ずると、放電点は材料の沸点となり、同時に加工液(この場合鉱物性油)は気化熱分解爆発を起し、高温になっている放電点の物質は、飛散する。飛散物質は対極の被加工物の被処理面に射突し、そのうち普通50%程度が堆積する。

【0008】Tiは空気中で薄い酸化被膜を形成してはいるが放電は発生する。この理由は、この酸化被膜が非常に薄い物であり絶縁破壊を起し易いからである。放電発生は絶縁破壊によって生起するものであり、電圧を高くとるか、極間距離を短くとれば、極間に生ずる電位傾度(V/cm)が高くなり、絶縁破壊を起し放電発生に至るものである。このことは、高圧送電線がコロナ放電を起したり、薄い酸化膜であればトンネル電流が流れることから理解される。ただし、このように電位傾度を高くするために、極間距離を小さくすれば、放電が発生して溶融金属が放電圧力によって盛り上がってきて、電極母体、もしくは被処理体母体より離れる前に相手極と接触すれば、極間短絡と云う放電の停止状態が起こる。要するに放電加工の不安定な現象が起こり得る。Ti電極、Ti圧粉体電極は放電加工が不安定であることは、我々が既に経験しているところである。

【0009】このTiが射突する過程、及び被処理面に\*

(1) 粒体が球であると仮定した場合

$$\text{表面積} \quad S = \pi \cdot d^2$$

$$\text{粒体の体積} \quad V = \pi \cdot d^3 / 6 \quad (\text{但し } d \text{ は粒体の直径})$$

$$\text{表面積と体積の比} \quad S/V = 6/d$$

(2) 粒体が立方体であると仮定した場合

$$\text{表面積} \quad S = 6 \cdot d^2$$

\*堆積して表面が次の射突で覆われるまでの間に、加工油が分解して生成した炭素と高温のチタンとが化学反応を起こし、その一部がTiCとなる。この場合に被処理材料が鋼材のようにTiと合金を作り易く、また融点が超硬合金等と比べ比較的低いもの(例えば鉄鋼では、融点1560℃、沸点2500℃)に対しては、射突する際によく母材に溶け込み、あるいは付着することによって堆積する。

【0010】一度堆積したものに対して、同じ電極もしくは別の電極によって電極極性や放電電気条件を変えて、2次加工を行えば、はじめの堆積によって生じた空洞を再溶融によってつぶし、密度の高い堆積コーティングができることは、既出願に述べているとおりである。念のため、図2にそのはじめに堆積した層(1次加工)と2次加工による組織の顕微鏡写真を示す。

【0011】ところが、被処理材料が超硬合金(WC+Co, WC+Co+TiCの焼結合金)等に対しては、前記のTi粉末の圧縮成形したものは、堆積したとしても、非常に剥離しやすく殆どは堆積しない。このことを理解するには、金属材料の溶接現象から推論してみるのがよい。鉄鋼等はアーク溶接が可能である。超硬合金同志はアーク溶接は不可能である。また超硬合金と鉄鋼等とのアーク溶接も不可能である。しかし、鉄鋼のアーク溶接に於いても、材料表面が酸化している場合は、溶接が不可能なので、溶接棒や溶接線材には酸化防止のフラックスを使用することが常識となっている。また、アルミニウムのように融点の低いものであっても、通常の状態ではアーク溶接が困難なものもある。その理由はアルミニウムの表面には空気中で薄い酸化アルミニウムの緻密な膜が常に生成して覆っているからであり、これを超音波振動のようなもので破壊すれば、溶接が可能であることが知られている。

【0012】以上の溶接現象から、Tiの圧粉体電極によって、超硬合金の表面に射突によっても堆積しない理由を説明する。Tiの粉末表面が薄い酸化被膜(TiO<sub>2</sub>)で覆われているため、これが堆積層と母材金属との接合を阻害していると考えられる。すなわち、Tiの粉末は粒度が小さくなればなるほど、表面積の割合が体積に比べて大きくなるから、酸化物の表面に占める割合が増加することになる。これは溶接に於ける酸化された表面あるいは、付着している酸化物の量を著しく大きく作用させた場合に似ている。このことを次に示す。

【0013】粒体の表面積と体積との割合を求めてみる。

粒体の体積  $V = d^3$  (但し  $d$  は一辺の長さ)  
 表面積と体積の比  $S/V = 6/d$

以上の考察から、粒体が小さければ小さいほど、表面積の割合が増加することがわかる。これより、表面が酸化膜等で緻密に覆われている場合には、粒体が小さいほど、酸化膜による影響を受けることになる。また、超硬合金が融点が高いということも溶接接合を難しくしていると考えられる。融点が高いと溶接融合部が流動しにくくなるためである。これに対し、鉄鋼では溶接融合部が流動し易い。

【0014】尚、上記の表面酸化物層が、堆積による融合を阻害しているとする考え方からすれば、圧縮成形した粉体は酸化物の影響が大きく粒度が細かいほどその影響は増大する。それに比べれば、ソリッドのTi金属チタン電極は酸化層の表面に占める割合は小さいので、金属Ti電極でコーティングする事は、効率は良くないが、可能である。Tiソリッド電極は、かなりよく堆積する。また、真空炉等で焼結又は仮焼結したTi電極等もかなり良く堆積する。但し、Tiソリッド電極もTi焼結電極も堆積量(厚さ)は小さく、密着力も後述のTiH<sub>2</sub>には及ばない。すなわち、酸化物の阻害要因は、残っているからと考えられる。

【0015】

【発明が解決しようとする課題】以上の説明から明らかに、従来の放電加工を用いた表面処理方法においては、Ti等の粉体を圧縮成形した電極の場合は、表面を緻密に覆っている酸化膜(TiO<sub>2</sub>)が存在するため、放電時に酸素が分離したとしても、電極を構成する粉体金属が被処理面に堆積したり相手金属と融合するのを阻止しているものと考えられる。さらに、TiO<sub>2</sub>の熱分解温度は極めて高温であるため(1800℃)、電極体が放電圧力で飛散した場合にTiO<sub>2</sub>のままで、被処理面に射突することが多くなる。また、それだけでなく、放電発生の際距離が狭くなるため(酸化膜のために放電が発生しにくいので)加工に於ける短絡が多くなり、加工表面を劣化させると共に加工能率を阻害しているものと考えられる。

【0016】本発明は、上記の課題を解決するためになされたもので、焼結超硬合金のようなものに対しても、よく堆積し、しかもその密着力が強固であり、さらに、加工に於ける短絡も殆ど発生せず、加工能率も高く、又仕上げ面粗さも美麗である放電加工による表面処理方法を提供するものである。

【0017】

【課題を解決するための手段】第1の発明の液中放電による表面処理方法は、金属の水素化合物粉末を含む粉末を成形したものを放電電極として用い、炭素の存在する液中で上記電極と被加工物間に放電を発生させ、上記被加工物表面上に上記金属の化合物を含む表面層を形成するようにしたものである。

\*【0018】第2の発明の液中放電による表面処理方法は、金属の水素化合物粉末を含む粉末を成形したものを放電電極として用い、熱分解して炭素を生ずる高分子材料の存在する液中で上記電極と被加工物間に放電を発生させ、上記被加工物表面上に上記金属の化合物を含む表面層を形成するようにしたものである。

10 【0019】第3の発明の液中放電による表面処理方法は、第1の発明または第2の発明のいずれかにおいて、水素化合物として電極に含まれる金属に遷移金属を用いるようにしたものである。

【0020】第4の発明の液中放電による表面処理方法は、金属の水素化合物粉末に他の金属、炭化物、窒化物、ほう化物粉末を混合して成形したものを液中放電の電極として用い、炭素の存在する液中で上記電極と被加工物間で放電を発生させ、上記被加工物表面上に高硬度の化合物を含む表面層を形成するようにしたものである。

20 【0021】第5の発明の液中放電による表面処理方法は、金属の水素化合物粉末に他の金属、炭化物、窒化物、ほう化物粉末を混合して成形したものを液中放電の電極として用い、熱分解して炭素を生ずる高分子材料の存在する液中で上記電極と被加工物間で放電を発生させ、上記被加工物表面上に高硬度の化合物を含む表面層を形成するようにしたものである。

30 【0022】第6の発明の液中放電による表面処理方法は、第2の発明または第5の発明のいずれかにおいて、熱分解して炭素を生ずる高分子材料に鉱物性油脂もしくは植物性油脂非を用いるようにしたものである。

【0023】第7の発明の液中放電による表面処理方法は、第1ないし第6のいずれかの発明において、電極材料にジルコン、バナジウム、ニオブ、タンタル等の粉末を1種もしくは複合して加えたものを成形して電極として用い、この電極と被加工物間で放電を発生させ、上記被加工物表面上に高靱性の表面層を形成するようにしたものである。

40 【0024】第8の発明の液中放電による表面処理方法は、第1ないし第7のいずれかの発明において、被加工物と同種の金属粉末を加えたものを成形して電極として用い、この電極と被加工物間で放電を発生させ、上記被加工物の表面の性状を向上するようにしたものである。

【0025】第9の発明の液中放電による表面処理方法は、第1ないし第7のいずれかの発明によって被加工物表面に表面層を形成した後、非消耗電極を用いて2次加工を行い、上記表面層の物性を向上させるようにしたものである。

【0026】第10の発明の液中放電による表面処理方法は、第9の発明において、非消耗電極にグラファイト、銅、タングステン、銀タングステン、銅タングステ

\* 50 ト、銅、タングステン、銀タングステン、銅タングステ

ン、タングステンカーバイドの何れかを用いるようにしたものである。

【0027】第11の発明の液中放電による表面処理方法は、第1ないし第10のいずれかの発明において、被加工物に非鉄金属を用いたものである。

【0028】第12の発明の液中放電による表面処理方法は、第1ないし第10のいずれかの発明において、被加工物に超合金を用いたものである。

【0029】

【発明の実施の形態】

発明の実施の形態1.  $TiH_2$ を圧縮成形した電極として用いた場合の特長的な作用効果を述べることにする。 $TiH_2$ は300℃以上の温度に於いて水素が離脱を始める。放電が開始してから終了するまでの時間(通常0.1 $\mu$ s~1000 $\mu$ s)は、放電点の表面はその材料の沸点にあると考えられるので、 $TiH_2$ は完全に分解する。その際Tiおよび分解した水素は、極めて活性の強い化学反応を呈する。すなわち、 $TiH_2$ のような水素化合物は不安定な化合物であり、化学変化の常識から云っても活性度の高い反応を起こす。即ち、発生期の水素が被処理表面を叩くことによって、表面に存在する酸化膜等(超合金や鉄鋼等の表面も、緻密か否かは別として、酸化物等は存在している)を除去(クリーニング)する作用がある。

【0030】また、Tiは全く酸化物を含むことなく、活性を持ったまま被処理面に射突するので、高い密着性をもって堆積することができる。しかも、 $TiH_2$ は本来脆い物質であるから放電発生によって微細化し、 $TiH_2$ 本来の粒度よりも細かくなると考えられる。そのため、同一電気条件で加工した場合、従来のWC-C<sub>o</sub>圧粉体によるよりも、良い仕上げ面粗さが得られる。従来30~40 $\mu$ mR<sub>max</sub>に対し6~12 $\mu$ mR<sub>max</sub>が得られている。

【0031】しかも、被処理面の最初の状態は、発生期の水素でクリーニングされた被処理金属材料であるが、一旦処理部分が表面を一巡し、TiもしくはTiCで一通りコーティングされると、次からはTiもしくはTiC(油分解による炭素との化合による)の表面となる \*

表面を研削した超合金(GTi30)の摩耗量 : 2.1mg

チタン金属電極による放電コーティング処理面 : 0.7~1.5mg

TiN+Ti<sub>2</sub>N(膜厚2 $\mu$ m)イオンミキシング処理面 : 1.5mg

(注)(摩耗量計測の分解能0.1mgと考えられる)

以上の結果を図3に示す。ここで得られた硬度Hv=600~900は焼入鋼もしくは、焼戻した鋼程度に過ぎないが、その耐摩耗性は著しく高い。母材の超合金の硬度はHv=1500~1800程度と高いけれども、表面を研削しただけの超合金では、上記結果が示すように2.1mgも摩耗する。

【0035】(2)耐摩耗性が著しく向上したことに對する考察

\*が、これには従来のようなTiO<sub>2</sub>を含むようなTiで覆われた粒子は全く存在していないことになる。そのため次から行われるコーティングも極めて密着性の高い堆積層となる。このために、超合金に対しても著しく高い密着性を示し、摩耗試験に於いても、従来得られなかった画期的な耐摩耗性を示すことが判明した。

【0032】尚、普通のアーク溶接で超合金の溶接は不可能であるが、放電加工に於いては、放電点が材料の沸点まで達し、しかも、アーク溶接等には比ベエネルギー密度が数100倍も高いので、上記のようにクリーニングされていけば密着すると考えられる。

【0033】

【実施例】

実施例1.  $TiH_2$ の粒度10 $\mu$ s以下の粉末を次の条件で圧縮成形する。

直径:15mm, 荷重:11.4トン(約6500kg/cm<sup>2</sup>), 厚み:約5mm

これを銅の棒体に導電性接着剤で接着し放電加工電極として使用する。加工は1次加工のみによる。被処理材料、超合金(WC+TiC+C<sub>o</sub>:GTi30三菱マテリアル)に対し、次の条件で放電加工を行い、表面に堆積層を形成した。

(1)加工条件、硬度、仕上げ面粗さ、摩耗試験結果

1)加工条件:

放電電流Ip=3.5A, パルス幅 $\tau$ p=32 $\mu$ s, 加工時間=2分、圧粉体電極極性(-)

2)硬度、仕上げ面粗さ:

ビッカース硬度Hv=600~900(測定圧10g),

堆積層厚さ 13 $\mu$ m, 仕上げ面粗さ 10 $\mu$ mRz

3)摩耗試験(大越式ビンデイス方式)結果:

雰囲気 大気中、ピン形状  $\phi$ 7.98mm(0.5cm<sup>2</sup>)

押し付力 0.5Kgf、押付圧力 1Kgf/cm<sup>2</sup>

摩擦速度 1m/s, ディスク材 SKH-3,

摩耗試験走行25Kmに於いて、摩耗量0mgを得た。

【0034】尚、摩耗試験結果の比較のために超硬材料について摩耗量を示すと次の通りである。

\*1)このように硬度が低いにもかかわらず耐摩耗性が高いと云う点については、現在のところ明確な解析はできていないのであるが、発明者らは次のように考えている。 $TiH_2$ 粉体電極による液中放電堆積表面は、TiとTiCとから組成されていて、母材の超合金表面とは、酸化物を全く含むことなく密着している。母材面との放電時に於ける反応は、超硬表面も瞬間的にその材料の沸点までになり得るから、堆積したTiとTiCは母

材側にある程度拡散融合することができる。母材との境界面から、堆積層の表面まで（この場合は約 $13\mu\text{m}$ ）の成分組成もTiとTiCであり、酸化物を全く含むことなく密着している。このTi成分は堆積層の最上表面部は気中で酸化されTiO<sub>2</sub>となるものの、内部は活性をもったままのTiとなっている。

【0036】そのため摩耗試験を行うと、ディスク材（SK-3）と接触した時、最上表面部が摩耗除去された後は、ディスク材がTi堆積層側に融合して除去され、被処理表面の方に付着移転すると考えられる。元々被処理面にはTiCも存在しているので、やや軟らかいTi表面を付着移転したディスク材（SK-3）が付着保護していると考えている。

【0037】2）上記のように考察した場合、電気メッキ面の密着性及び放電による加工液の分解水素との論理上の相違点を述べておかなければならない。電気メッキもメッキ金属は陰極に析出する。その場合、メッキ水溶液の分解による発生期の水素によって陰極面もクリーニングされる筈であるが、メッキの密着性は高くはない。むしろ水素脆性によって母材及びメッキ表面が脆くなることが知られている。これは、メッキも表面はクリーニングされるかも知れないが、高温高压ではないために、メッキ金属が、母材に融合拡散することはできないためと考えてよい。

【0038】3）また、放電加工によって、加工油が分解する場合には、炭素と水素に分かれ、陽極側は炭素が多く析出するから、陰極には水素が射突してクリーニングする事になるのではないかと云うことである。この作用は無視できない。たしかに鉄鋼表面にWC+Coの圧粉体を堆積させた際に、著しい密着性の高い堆積層を得ている。しかしながら、これを超硬合金表面に堆積させようとしても、高い密着性は得られなかった。また、単なるチタン粉の圧粉体電極で鋼材に堆積させようとしても、よく堆積する条件を見出すことはできなかった。このような実験結果より、液中放電によって分解した水素では、超硬合金への堆積は不可能であったことから、チタン粉のように表面が酸化膜で覆われているものの還元作用までは不可能であると考えられる。

【0039】実施例2. 次に放電電気条件を変えた場合の、TiH<sub>2</sub>圧粉体電極による実験結果を示す。加工は1次加工のみによる。

(1) 電極極性を変えた場合

TiH<sub>2</sub>の圧粉体成形条件は実施例1と同様

1) 圧粉体電極極性(-)

放電電流 $I_p=10\text{A}$ , パルス幅 $\tau_p=32\mu\text{s}$

加工時間=5分のとき

被処理表面の硬度 $H_v=670\sim900$  (測定圧 $10\text{g}$ )

2) 圧粉体電極極性(+)

同上電気条件にて

被処理表面の硬度 $H_v=1450\sim1550$  (測定圧 $10\text{g}$ )

上記1) 2) より極性の変更により硬度も変わる。

【0040】(2) 放電電流を大きくし、パルス幅を非常に小さくした場合

放電電流 $I_p=45\text{A}$ , パルス幅 $\tau_p=0.5\mu\text{s}$

加工時間=2分, 圧粉体電極極性(-)

被処理表面の硬度 $H_v=2000\sim3000$  (測定圧 $10\text{g}$ )

10 被処理表面の硬度 $H_v=1300\sim2000$  (測定圧 $50\text{g}$ )

堆積厚み  $2\mu\text{m}$ , 仕上げ面粗さ  $6\mu\text{mRz}$

測定荷重が小さい場合に硬度大であり、荷重大で少し軟らかくなるのは、表面が硬く内部が少し軟らかい傾向を持つと云うことであり、硬さに傾斜性を形成していることになる。これは、実用の際、熱膨張や衝撃等に対して強いとされている。

【0041】(3) 上記(1) (2)の結果より、表面を著しく硬くし、内部に入るに従い充分に軟らかくし、傾斜性を著しく高める手段として、はじめに上記(1)の1)の条件とし、次に(2)の条件とする加工工程が存在する。あるいは、電極極性を(+) (-)に変えるなどの方法がある。

【0042】実施例3. TiH<sub>2</sub>の圧粉体電極による鋼材への放電表面処理の実験結果を示す。

(1) TiH<sub>2</sub>の圧粉体電極を用いて、実施例1と同様の条件にて鋼材（SK-3）に放電表面処理（1次加工のみ）を行った。

放電電流 $I_p=3.5\text{A}$ , パルス幅 $\tau_p=32\mu\text{s}$

30 加工時間=5分

被処理表面の硬度 $H_v=900\sim1000$  (測定圧 $10\text{g}$ )

堆積厚み  $47\mu\text{m}$ , 摩耗試験結果の摩耗量 $0\text{mg}$

(2) 上記実施例3. の(1)の条件にて鋼材（SK-3）に加工処理後、グラファイト電極によって2次加工を行った結果を示す。2次加工条件は

放電電流 $I_p=3.5\text{A}$ , パルス幅 $\tau_p=4\mu\text{s}$

加工時間=5分, グラファイト電極の極性(-)

被処理面の硬度 $H_v=1600\sim1750$

40 これより、2次加工を行えば硬度が著しく上昇していることが判る。銅電極で2次加工を行ったものも、同様に硬度が上昇した。

【0043】この理由は、2次加工により新しいTiもしくはTiCが堆積しない状態で、加工油が分解して生じたCが被覆層中の残留Tiと結合して被覆層中のTiCの占める割合が増加するからである。

【0044】発明の実施の形態2. TiH<sub>2</sub>に他の金属、炭化物、窒化物、ほう化物を混合した圧粉体電極を用いた実施例を示す。TiH<sub>2</sub>が有している上記の優れた特性をさらに拡張するために

50



- (1) 液中放電により炭化物になり得る金属(例: Ti, Nb, V, Zr)  
 (2) 炭化物(例: TiC, TaC, NbC, VC, B<sub>4</sub>C)  
 (3) 窒化物(例: TiN, hBN, CBN)  
 (4) ほう化物(例: TiB<sub>2</sub>, ほう酸H<sub>2</sub>BO<sub>3</sub>, ほう砂Na<sub>2</sub>B<sub>4</sub>O<sub>7</sub>·10H<sub>2</sub>O)  
 (5) イットリア(Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)

をTiH<sub>2</sub>に混合して圧粉体電極を形成した実験を多く行った。その中の代表例として、TiB<sub>2</sub>混合のもの、TiNを混合のもの、及びTiB<sub>2</sub>とTiNを合わせて混合したものを示す。

【0045】1次加工のみの場合も硬度は超硬合金以上であるが、グラファイト電極等(銅やタングステン等の電極でもよい)で2次加工を行うと、硬度は更に向上し、表面はダイヤモンドの1/2(CBNと同等Hv5000以上)となり、内部が柔らかくなると云う傾斜性を持つことが判った。

【0046】実施例4.

電極材料: TiH<sub>2</sub>+TiB<sub>2</sub>(7:3重量比)

1) 圧粉体加圧条件等は実施例1と同様で、1次加工のみを行った場合

電気条件: Ip=5.5A, τp=32μs, 加工時間=5分では

硬度: Hv=1850~2500(荷重10g), 厚み: 24~28μm及び

硬度: Hv=1650~2500(荷重50g)が得られた。

これを実施例1と同様摩耗試験を行った結果、被処理面の摩耗量は0mgであった。また、超硬バイト(三菱マテリアルUTi20)のすくい面、前逃げ面にそれぞれ2分間宛上記の放電処理を行い、旋盤による切削試験を行い、切削工具への適応性を調べた。その結果、次の切削条件に於いて放電処理しないものと比べ、1.9倍の長寿命を示した。

【0047】また、電気条件: Ip=8A, τp=8μs, 加工時間=5分では、次の切削条件に於いて放電処理しないものと比べ、2.8倍の長寿命を示した。

切削条件: 被切削材 S45C, 切り込み 0.5mm 送り 0.3mm/rev, 切削速度 160m/min 乾式切削

寿命判定: 切削距離7Kmに於ける前逃げ面の摩耗幅(一般にVBとして示される)

【0048】2) 上記の1次加工後、グラファイト電極で5分間次の電気条件で加工した

電気条件: Ip=3.5A, τp=4μs, 加工時間=5分

硬度: Hv=2100~5100(荷重10g), 圧粉体電極(-)

Hv=1500~3000(荷重50g), 厚み32~

36μm

硬度Hv=5000と云うのは、ダイヤモンドの10000に次ぐものであり、CBNの5000に匹敵している。この場合も表面が著しく硬く、内部に入るに従って次第に軟らかくなる傾斜性硬度分布を示しており、表面硬度と靱性とを兼ね備える性質をもっているため極めて有用である。

【0049】実施例5.

電極材料: TiH<sub>2</sub>+TiN(7:3重量比)

1) 1次加工条件:

電気条件: Ip=5.5A, τp=32μs, 加工時間=5分

硬度: Hv=1050~1800(荷重10g), 電極(-)

一次加工のみの時は、TiB<sub>2</sub>混入程ではないがこれはTiB<sub>2</sub>を混入したときに次いで硬度が高い。

2) 上記一次加工の後、グラファイト電極で2次加工を行った場合の硬度はHv=1700~2300程度となる。

20 【0050】実施例6.

電極材料: TiH<sub>2</sub>+TiB<sub>2</sub>+TiN(2:1:1)

1) 1次加工のみによる硬度

加工条件は実施例1と同様、加工時間=5分

硬度 Hv=2000~2300(荷重10g)

厚さ 12~18μm

2) 2次加工をグラファイト電極で行った場合

加工条件は実施例1と同様、加工時間=5分

硬度 Hv=2550~6050(荷重10g)

厚さ 14~18μm

30 測定荷重を高くとり50grとするとHv=1800程度に低下するので、これも傾斜性をもっていることが明らかである。

【0051】発明の実施の形態3. 以上述べた実施の形態に於いては、耐摩耗性を高めることを目的としている。TiH<sub>2</sub>圧粉体の1次加工では硬度はそれほど高くなくとも、密着性が著しく強いためと考えるが、耐摩耗性が高いと云う結果は得られている。さらにTiB<sub>2</sub>等を添加した場合は高硬度で耐摩耗が高い。硬度が高すぎて脆性破壊の恐れがあるような場合には、靱性を賦与するために、Nb, Ta, もしくはNbC, TaC等を加えるのが有効とされている。(これは、超硬工具の方で知られている知識である)

【0052】Ta, Nb, VをTiH<sub>2</sub>に10%程度加えて実施例1と同一条件で加工を行った結果はTa, NbでHv=600~700, Vで900と硬度は上昇しないが、表面をハンマー等で打撃しても欠落しにくいことから、靱性も向上していると見られる。厚みも5分加工で10~20μmと安定加工状態で堆積する。

50 【0053】Nb, TaC, VC等も切削工具では、断続切削に対する靱性向上のために、有効とされているの

で、この実験に於いても、10%程度の重量比で加えてみた。その結果、 $Hv=900\sim1050$ 程度と、あまり高くないが、5分加工で、 $20\mu m$ 以上 $30\mu m$ 程度の厚みに安定状態で堆積され、打撃等に対しても強靱である。

【0054】発明の実施の形態4. 以上述べたようにTiH<sub>2</sub>を基本として、単体もしくは、TiB<sub>2</sub>、TiNなどを加えることによって、より高い硬度の表面堆積層を得られることが明かとなった。TiH<sub>2</sub>が被処理材料に対して密着する理由は、発明の実施の形態の項で前述の通り、水素化物が分解するときに生ずる発生期水素イオンによる堆積表面の還元作用と、分解したTiが極めて活性化されていることによるものである。また、Tiが放電発生の際微細化するために、母材への接触実効面積が大きくなることも作用しているものと思われる。さらに、Tiの微細化によって堆積した組織が細くなるため、仕上げ面粗さも精細になり易いという特色もある。

【0055】この原理を拡張すれば、金属の水素化物を用いて表面処理に使用することができる。表面処理に使用できると考えている水素化物は次のようなものである。

ZrH<sub>2</sub>, VH, VH<sub>2</sub>, NbH, TaH, FeTiH<sub>2</sub>, LaNi<sub>5</sub>H<sub>6</sub>, TiMnH<sub>2</sub>, NaBH<sub>4</sub>

この内、一例としてZrH<sub>2</sub>について実験を行ったので実施例6として述べる。Zrは耐熱性、耐蝕性に優れ、熱中性子の減速剤として、原子炉にも使用される。切削工具、ベアリング、熱機関耐熱摩耗部分、ポンプ部品等に使用される。

【0056】実施例7. ZrH<sub>2</sub>の粉末を実施例1と同じ条件で圧粉体とし(圧縮圧力6,500Kg/cm<sup>2</sup>)、鋼材SK-3に対し、 $I_p=5.5A$ ,  $\tau_p=32\mu s$ で加工し、極めて安定な加工状態でよく堆積する。5分加工で厚み8~10 $\mu m$ 、硬度 $Hv=660\sim690$ でそれ程高硬度ではないが、これだけでも高い耐摩耗性を示している。高硬度を必要とする場合には、グラファイト電極等により2次加工を行えば、硬度は上昇する。2次加工を行った場合の電気条件は $I_p=3.5A$ ,  $\tau_p=4\mu s$ , グラファイト電極(-)により、硬度 $Hv=1350\sim2000\sim2350$ が得られる。

【0057】発明の実施の形態5. . アルミニウム、亜鉛、あるいは鉄鋼(特に軟鋼)表面に、それほど高い硬度でなくともよいが、耐摩耗性の高い表面等を必要とする場合がある。例えば、アルミニウムならば、アルミニウムエンジンの耐摩耗部分、亜鉛ならば、亜鉛で形状が作られている金型、軟鋼で作られている機械部品の表面を、さほど硬くなく、耐摩耗を加えたい場合がある。このような場合にTiH<sub>2</sub>粉末と表面処理を必要とする金属の粉末を混合して使用すると、密着力の高い、母材よりは硬度の高い表面被膜が形成される。具体例としてアルミニウム上にTiH<sub>2</sub>+Alの圧粉体電極による例を

述べる。

【0058】実施例8. 被処理素材Siを11%含むアルミダイカスト材料TiH<sub>2</sub>対Alの重量比3:7の圧粉体電極を使用する。電流 $I_p=5A$ ,  $\tau_p=32\mu s$ 程度の時は、硬度も $Hv=400\sim600$ 程度であるが、 $I_p=20A$ ,  $\tau_p=260\mu s$ 程度の時は表層部は、 $Hv=1400$ 程度にも達する。この電極組成で亜鉛に処理しても、同様の結果が得られる。

【0059】発明の実施の形態6. 非鉄金属の中に超耐合金(超合金)といわれるものがあり、この材料も、放電表面処理技術の対象となる。すなわち、Tiと6%Al4%Vの材料は100kg/mm<sup>2</sup>程度の引っ張り強度があり、ビッカース硬度 $Hv=260$ 程度である。これにZrH<sub>2</sub>の圧粉体電極で表面処理を行い、面積1.7cm<sup>2</sup>の電極で、 $I_p=5.5A$ ,  $\tau_p=32\mu s$ で加工し、硬度 $Hv=660\sim690$ 、厚み10 $\mu m$ を得ている。尚、グラファイト電極で二次加工を行うと $Hv=1350\sim2000$ 程度が得られている。この加工をNi-Al-Ti-Nb-Ta合金に対し放電被覆し、同様の結果を得ている。

【0060】以上の本発明に於いて、被処理材料(電極と対向して放電を発生する物質)は、鉄鋼及び特殊鋼、超硬合金、サーメット、アルミニウム及びその合金、亜鉛及びその合金、銅及び銅合金、並びにNi, Co等を主成分とする超耐熱合金(超合金とも呼ぶ)が対象となる。いわゆる非鉄材料及び非鉄合金も対象となる。

【0061】

【発明の効果】以上の如く、Ti, Zr, V, Nb, Ta等の金属もしくは水素化物を圧粉体として形成して、液中放電を行うことにより、鉄鋼、超硬合金等の表面に強力な密着力を持つ数 $\mu m$ ~数10 $\mu m$ の厚みを持つ堆積層を形成することができる。この堆積層は著しく耐摩耗性が良い。また、仕上げ面粗さも同一電気条件で行った他の例(WC+Co)に比べ良好で、1/2~1/3の粗さとなる。また、上記の水素化物の中に、硬度を上昇させるために、TiB<sub>2</sub>, TiN, TiC, TaC, NbC, VCなどを混入すれば、更に硬度を上昇させることができる。Ta, Nb, Vの金属を圧粉体成分に加えれば、靱性が向上する。グラファイト電極や銅電極で2次加工を行えば、50%以上から2倍程度まで硬度が上昇する。

【図面の簡単な説明】

【図1】 WC+Coの混合物の圧粉体を電極として1次加工及び2次加工を行う原理を示す図である。

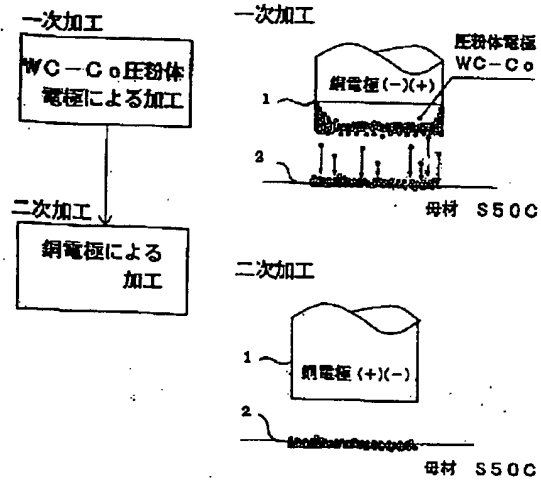
【図2】 圧粉体を電極に用いた場合の1次加工後及び2次加工後における被処理材の処理層断面の顕微鏡写真である。

【図3】 摩耗試験結果の比較を示す図である。

【符号の説明】

1 電極、2 母材

【図1】

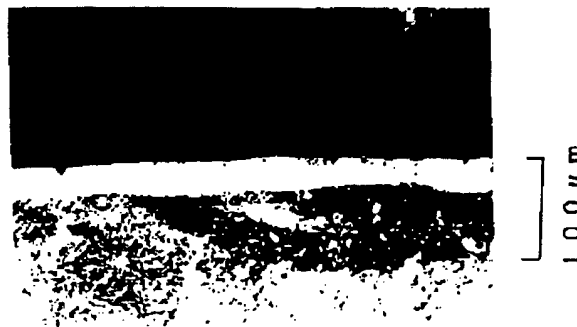


【図2】

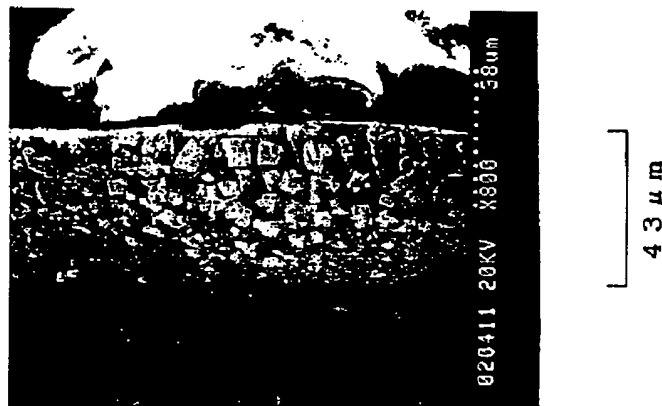
WC + Co 圧粉体による  
1次加工及び2次加工後の断面顕微鏡写真



(a) 堆積 (1次加工)  
Hv 1410



(b) 再溶融加工 (2次加工)  
Hv 1750

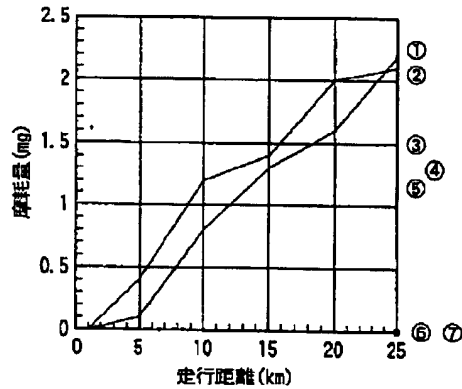


(c) 再溶融加工 (2次加工) の拡大写真

【図3】

## 摩擦摩耗試験結果

(a) 放電 (超硬材 GTi30)

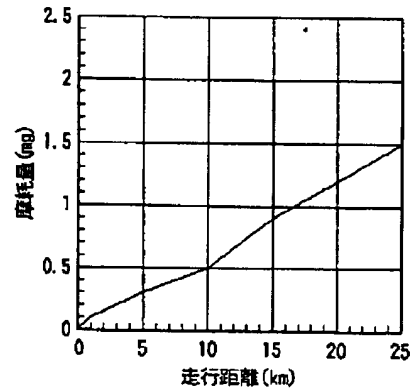


(b) イオンミキシング (超硬材 GTi30)

TiN + Ti2N 膜厚 2  $\mu$ m

硬度 HV3500 程度

— Ion-mixing'



- ①② 研削加工した未処理表面  
 ③④⑤ Ti金属電極による放電処理によるもの  
 ⑥ TiH<sub>2</sub>圧粉体電極による放電処理によるもの  
 ⑦ TiH<sub>2</sub> + TiB<sub>2</sub>圧粉体電極による放電処理によるもの

### 摩耗試験条件

摩耗試験 (大越式ピンディスク方式)

ピン形状: 7.98mm  $\phi$  (0.5cm<sup>2</sup>)押付け力: 0.5kgf によって押付け圧力 1kgf/cm<sup>2</sup>

摩擦速度: 1m/s

ディスク材: SK-3

雰囲気: 大気中

フロントページの続き

(72)発明者 斎藤 長男

愛知県春日井市岩成台九丁目12番地の12

(72)発明者 毛利 尚武

名古屋市天白区八事石坂661-51

(72)発明者 砂田 洋尚

名古屋市瑞穂区田辺通3-44 三明荘10号  
室

(72)発明者 真柄 卓司

東京都千代田区丸の内二丁目2番3号 三  
菱電機株式会社内

(72)発明者 後藤 昭弘

東京都千代田区丸の内二丁目2番3号 三  
菱電機株式会社内

from [www.ipdl.jpo.go.jp/homepg.ipdl](http://www.ipdl.jpo.go.jp/homepg.ipdl)

??  
- said that the  
translation service was  
temporarily not available  
something from server on 7/8/02

## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 09-192937

(43)Date of publication of application : 29.07.1997

(51)Int.Cl.

B23H 9/00

(21)Application number : 08-005560

(71)Applicant : RES DEV CORP OF JAPAN

SAITO NAGAO

MORI NAOTAKE

mitsubishi electric corp

(22)Date of filing : 17.01.1996

(72)Inventor : SAITO NAGAO

MORI NAOTAKE

SUNADA HIRONAO

MAGARA TAKUJI

GOTO AKIHIRO

(54) SURFACE TREATING METHOD BY SUBMERGED ELECTRIC DISCHARGE

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To form a deposited layer having strong adhesive force on the front surface of an iron steel, a cemented alloy, or the like by using a material in which the powder containing metal halide compound powder is formed as a discharge electrode, and generating electric discharge between the electrode and a work piece in liquid in which carbon exists.

SOLUTION: A submerged electric discharge deposited front surface by a TiH<sub>2</sub> powder electrode is composed of Ti and TiC and bonded to a cemented alloy front surface of a base material without containing any oxide. In the reaction with the base material surface in electric discharge, since the temperature of the cemented front surface instantaneously reaches the boiling point of the material, the deposited Ti and TiC can be diffused and fused to the base material side. The component composition from the boundary surface to the base material to the front surface of the deposited layer is Ti and TiC, and the boundary surface and the front surface are bonded without containing any oxide. This Ti component of the topmost front surface part of the deposited layer is oxidized in the air into TiO<sub>2</sub>, however, the inside is Ti with activity.

---

**LEGAL STATUS**

[Date of request for examination] 19.02.2001

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2000 Japan Patent Office